



ORIENTACIONES ESTRATEGIAS DE APOYO

ÁREA : Química

GRADO 10º

PERÍODO 1

PERÍODO 2

PERÍODO 3

INDICADORES:

- Identifica los diferentes tipos de enlace químico.
- Relaciona las propiedades de los compuestos químicos con el enlace que los conforman.
- Diferencia los conceptos de función química y grupo funcional haciendo buen uso de ellos en la clasificación de compuestos.
- Nombra compuestos comunes e inversamente escribe sus fórmulas correspondientes, empleando el sistema clásico, stock y sistemático.
- Identifica las propiedades que caracterizan las funciones químicas inorgánicas.

| | | |
|---|--|--|
| <ul style="list-style-type: none"> - Calcula la composición porcentual de un compuesto. - Utiliza el número de Avogadro para hacer conversiones entre masa, cantidad de partículas y moles. <p>Utiliza formulas y ecuaciones químicas para representar las reacciones entre compuestos inorgánicos (óxidos, ácidos, hidróxidos, sales) y posteriormente nombrarlos con base en la nomenclatura propuesta por la Unión Internacional de Química Pura y Aplicada (IUPAC).</p> <ul style="list-style-type: none"> - Utiliza diferentes símbolos para representar las reacciones químicas. - Clasifica las reacciones químicas. - Identifica diversos cambios químicos en la vida cotidiana y en el ambiente | | |
| <p>CONTENIDOS:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Enlace Químico - Nomenclatura para las funciones químicas inorgánicas. | | |

| | | |
|--|--|--|
| <ul style="list-style-type: none"> - Propiedades de óxidos, ácidos, bases y sales. - Calculo de la masa molar. - Número de Avogadro. - Calculo de la composición porcentual de los compuestos. - Clasificación de reacciones. | | |
| <p>HERRAMIENTAS DE APOYO</p> <ul style="list-style-type: none"> - Notas de clase - Trabajos, evaluaciones y talleres realizados en clase. - Libro guía, según las indicaciones dadas en clase. | | |